



**KİMYA**

**9. SINIF**

**KİMYA BİLİMİ**

**Kimyanın Sembolik Dili**



Kükürt

### ELEMENT

Aynı proton sayısına sahip tek tür atomlar topluluğuna **element** denir.

**Elementlerin bazı özellikleri aşağıda verilmiştir.**

- Tek tür atomdan oluşur.
- Saf maddedir.
- Homojendir.
- Belirli ayırt edici özellikleri vardır (erime noktası, kaynama noktası, yoğunluk gibi).
- Kimyasal ve fiziksel yöntemlerle ayrıştırılamaz.
- Sembollerle gösterilir.

**Elementlerin bazı özellikleri aşağıda verilmiştir.**

- Günümüzde 118 elementin varlığı bilinmektedir. Bu elementlerden 92 tanesi doğal, diğerleri ise yapaydır, laboratuvarı üretilmiştir.
- Doğadaki elementlerin çok azı He, Ar gibi atomik, bazıları  $N_2$ ,  $O_2$ ,  $Cl_2$  gibi iki atomlu (diatomik), bazıları ise  $O_3$ ,  $S_8$  gibi çok atomlu (poliatomik) yapıda bulunur.
- Birçok element de  $NaCl$ ,  $CaCO_3$ ,  $NO_2$  gibi bileşikler hâlinde bulunur.
- Birçok element, bileşiklerinin kimyasal yöntemlerle ayrıştırılması sonucunda elde edilir.

**ELEMENT SEMBOLLERİ**

Periyodik cetveldeki ilk 20 elementin isimleri ve sembolleri verilmiştir.

Element Adı	Element Sembolü
Hidrojen	H
Lityum	Li
Bor	B
Azot	N
Flor	F

Element Adı	Element Sembolü
Helyum	He
Berilyum	Be
Karbon	C
Oksijen	O
Neon	Ne

**ELEMENT SEMBOLLERİ**

Periyodik cetveldeki ilk 20 elementin isimleri ve sembolleri verilmiştir.

Element Adı	Element Sembolü		Element Adı	Element Sembolü
Sodyum	Na		Magnezyum	Mg
Alüminyum	Al		Silisyum	Si
Fosfor	P		Kükürt	S
Klor	Cl		Argon	Ar
Potasyum	K		Kalsiyum	Ca

**Günlük Hayatta Sıkça Karşılaşılan Bazı Elementler ve Sembolleri**

Element Adı	Element Sembolü
Krom	Cr
Kobalt	Co
Çinko	Zn
Kalay	Sn

Element Adı	Element Sembolü
Platin	Pt
Kurşun	Pb
Mangan	Mn
Nikel	Ni

### Günlük Hayatta Sıkça Karşılaşılan Bazı Elementler ve Sembolleri

Element Adı	Element Sembolü
Brom	Br
İyot	I
Altın	Au
Demir	Fe

Element Adı	Element Sembolü
Bakır	Cu
Gümüş	Ag
Baryum	Ba
Cıva	Hg



### BİLEŞİK

Farklı elementlerin belirli oranlarda, kimyasal yöntemlerle bir araya gelerek oluşturduğu saf maddelere **bileşik** denir.

### **Bileşiklerin bazı özellikleri aşağıda verilmiştir:**

- Saf ve homojen (hâl değişimi hariç) maddelerdir.
- Belirli ayırt edici özellikleri vardır (erime, kaynama noktası, yoğunluk gibi).
- Fiziksel yöntemlerle ayrıştırılamaz, kimyasal yöntemlerle ayrıştırılabilir.
- Bileşikler formüllerle gösterilir.
- Bileşiği oluşturan elementler arasında belirli bir oran vardır. Örneğin suda hidrojen atomunun oksijen atomuna oranı  $\frac{1}{2}$  'dir.
- Bileşikler kendisini oluşturan bileşenlerin özelliklerini göstermez.

### Yaygın Olarak Kullanılan Bazı Bileşiklerin Yaygın Adları

Bileşik Formülü	Yaygın Adı
H <sub>2</sub> O	Su
HCl	Tuz ruhu
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Za yağı
HNO <sub>3</sub>	Kezzap
CH <sub>3</sub> COOH	Sirke asidi
CaCO <sub>3</sub>	Kireç taşı
NaHCO <sub>3</sub>	Yemek sodası

Bileşik Formülü	Yaygın Adı
NH <sub>3</sub>	Amonyak
Ca(OH) <sub>2</sub>	Sönmüş kireç
NaOH	Sud kostik
KOH	Potas kostik
CaO	Sönmemiş kireç
NaCl	Yemek tuzu

### SORU

Günlük hayatta sıkça kullanılan elementlerin beş tanesinin ad ve sembollerini tabloya yazınız.

Element Adı	Sembol

**SORU**

Aşağıdaki tablodaki bileşik formüllerinin yaygın adlarını karşılıklarına yazınız.

	Yaygın Adı
HCl	
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	
CH <sub>3</sub> COOH	
CaCO <sub>3</sub>	
NaOH	
CaO	

**SORU**

Aşağıda verilen tablodaki ifadeleri okuyarak ifadeler doğru ise “D”, yanlış ise “Y” harfinin yanındaki parantezi işaretleyiniz. Yanlış olarak işaretlediğiniz ifadelerin karşısına doğrusunu yazınız.

İfadeler	Karar	Doğrusu
Aynı proton sayısına sahip atomlar topluluğuna element denir.	( ) D ( ) Y	
Bazı elementler doğada diatomik olarak bulunur.	( ) D ( ) Y	
Bileşikler tek tür atomdan oluşur.	( ) D ( ) Y	
Bileşikler kendisini oluşturan bileşenlerin özelliklerini gösterir.	( ) D ( ) Y	

**SORU**

Aşağıda verilen bileşiklerin yaygın adları ile formüllerini eşleştiriniz.

Bileşik Adı
I. Su
II. Kezzap
III. Yemek sodası
IV. Amonyak
V. Potas kostik

Bileşik Formülü
( ) a) KOH
( ) b) NH <sub>3</sub>
( ) c) H <sub>2</sub> O
( ) ç) HNO <sub>3</sub>
( ) d) NaHCO <sub>3</sub>

### SORU

Aşağıda verilen bileşiklerden hangisinin yaygın adı yanlıştır?

- |                             |             |
|-----------------------------|-------------|
| A) $\text{NH}_3$            | Amonyak     |
| B) $\text{CH}_3\text{COOH}$ | Sirke asidi |
| C) $\text{CaCO}_3$          | Kireç taşı  |
| D) $\text{NaOH}$            | Sudkostik   |
| E) $\text{H}_2\text{SO}_4$  | Kezzap      |



**SORU**

**Aşağıdakilerden hangisi magnezyum elementinin sembolüdür?**

- A) Mo**
- B) Mt**
- C) Mc**
- D) Mn**
- E) Mg**

## **SORU**

**Aşağıdaki ifadelerden hangisi ya da hangileri doğrudur?**

**I.** Sodyum elementinin sembolü Na'dır.

**II.** Kalay elementinin sembolü Sn'dir.

**III.** Krom elementinin sembolü Kr'dir.

**A)** Yalnız I

**B)** Yalnız II

**C)** Yalnız III

**D)** I ve II

**E)** I, II ve III